

Carbonic-acid esters of polysaccharides and process for their preparation.

Publication number: DE3836600 (A1)

Publication date: 1990-05-03

Inventor(s): BUYSCH HANS-JOSEF DIPL CHEM DR [DE]; KLAUSENER ALEXANDER DIPL CHEM [DE]; SZABLIKOWSKI KLAUS DIPL CHEM D [DE]; BALSER KLAUS DIPL CHEM DR [DE]; WILKE MICHAELA DIPL CHEM DR [DE] +

Applicant(s): WOLFF WALSRÖDE AG [DE] +

Classification:

- **international:** *B01J20/22; C08B13/00; C08B3/00; C08B31/02; C08B5/00; C12N11/10; B01J20/22; C08B13/00; C08B3/00; C08B31/00; C08B5/00; C12N11/00;* (IPC1-7): C08B3/00; C08B31/04; C08B37/00

- **European:** B01J20/22; C08B13/00; C08B3/00; C08B31/02; C08B5/00; C12N11/10

Application number: DE19883836600 19881027

Priority number(s): DE19883836600 19881027

Also published as:

 EP0367002 (A1)

 EP0367002 (B1)

 US5068321 (A)

Abstract not available for DE 3836600 (A1)

Abstract of corresponding document: **EP 0367002 (A1)**

Polysaccharide carbonates are prepared by acylation of polysaccharides with carbonic esters and have degrees of substitution of, preferably, 0.5 to 3.

.....
Data supplied from the **espacenet** database — Worldwide

①9 BUNDESREPUBLIK
DEUTSCHLAND



DEUTSCHES
PATENTAMT

⑫ **Offenlegungsschrift**
⑪ **DE 3836600 A1**

⑳ Aktenzeichen: P 38 36 600.2
㉑ Anmeldetag: 27. 10. 88
㉒ Offenlegungstag: 3. 5. 90

⑤1 Int. Cl. 5:
C 08 B 3/00
C 08 B 31/04
C 08 B 37/00
// C02F 1/52,
C11D 3/37

DE 3836600 A1

⑦1 Anmelder:
Wolff Walsrode AG, 3030 Walsrode, DE

⑦2 Erfinder:
Buysch, Hans-Josef, Dipl.-Chem. Dr.; Klausener,
Alexander, Dipl.-Chem. Dr., 4150 Krefeld, DE;
Szablikowski, Klaus, Dipl.-Chem. Dr.; Balsler, Klaus,
Dipl.-Chem. Dr., 3030 Walsrode, DE; Wilke,
Michaela, Dipl.-Chem. Dr., 3043 Schneverdingen, DE

⑤4 Kohlensäureester von Polysacchariden und Verfahren zu ihrer Herstellung

Neue Polysaccharidcarbonate werden durch Acylierung
von Polysacchariden mit Kohlensäureestern hergestellt und
weisen Substitutionsgrade von vorzugsweise 0,5 bis 3 auf.

DE 3836600 A1

Die vorliegende Erfindung betrifft neue Kohlendäureester von Polysacchariden mit einem Substitutionsgrad (DS) von 0,5 und größer und Verfahren zu ihrer Herstellung.

Kohlensäureester von Polysacchariden sind interessante Ausgangsprodukte zur Herstellung weiterer modifizierter Polysaccharide, besonders von Carbamaten mit unterschiedlichen Eigenschaften. Eine besonders aktuelle Verwendung finden sie zur Herstellung von Depots für bioaktive Materialien (vgl. Makromol. Chem. 186, 17 – 29 (1985)) und zur Fixierung von Enzymen für die Durchführung enzymatischer Reaktionen in heterogener Phase (vgl. z.B. J.C.S. Perkin I 1974, 757 – 762 oder Biochemistry Internat. 4 (1982) 629 – 635). Darum hat es nicht an Bemühungen gefehlt, Kohlensäureester verschiedener Polysaccharide herzustellen. Für die genannten Anwendungen, besonders die Fixierung von Enzymen ist ein hoher DS wünschenswert, damit eine hohe Enzymdichte am Polysaccharid, hohe Aktivität und geringe Katalysatorvolumina für die enzymatischen Reaktionen gewährleistet sind.

Der überwiegende Teil der bisherigen Verfahren arbeitet in homogener Phase, also mit gelöstem Polysaccharid, wobei in der Regel nur niedrig substituierte Polysaccharide erhalten werden. Darüber hinaus bringt die Umsetzung in homogener Phase wegen der häufig sehr hohen Viskosität solcher Lösungen und der daher notwendigen Verwendung riesiger Mengen an Lösungsmitteln bei der Reaktion und Ausfällung der umgesetzten Polymeren große Probleme mit sich.

Nach E. Heuser und F. Schneider, Ber. deut. chem. Ges. 57, 1389 – 1392 (1924) soll man durch homogene Reaktion von aus Viskose gewonnener Hydrocellulose in 8%iger Natronlauge eine Methylcarbonatcellulose mit einem DS von maximal 2 erhalten, der aber wegen der Anwesenheit der verseifenden Natronlauge ein Zufallsergebnis und nicht reproduzierbar ist. Die Ausbeuten liegen immer unter 20%. Damit ist dieses Verfahren als völlig unbrauchbar einzustufen.

In Lösungen von Dimethylsulfoxid lassen sich Stärke, Dextrin und Dextran (Carbohydrate Research 8 (1968), 266 – 274) bis zu einem maximalen DS von 0,4 in Carbonat-Polysaccharide überführen. Heterogene Umsetzungen von Cellulose in Dimethylsulfoxid oder Dimethylformamid führen nach Carbohydrate Research 17 (1971), 471-4 aufgrund spektroskopischer Analysen zu einem DS um 0,5. Der nach Umsetzung des Carbonats mit NH_3 zum Carbamat zu ermittelnde Stickstoffwert von 0,8 läßt allerdings einen wesentlich geringeren DS von $< 0,2$ vermuten.

In J.C.S. Perkin I 1973, 2293 – 2299 wird berichtet, daß makroporöse Cellulose ebenfalls in einer Suspension in Dimethylsulfoxid nach Umsetzung mit Chlorkohlensäureethylester zu einem Cellulosecarbonat von $\text{DS} < 0,5$ führt (errechnet aus der maximalen NH_3 -Aufnahme 3 mmol/g Matrix).

Dextrane lassen sich in einer Lösung von Dimethylformamid, die LiCl enthält, mit Chlorkohlensäureethyl- oder -butylester in Gegenwart verschiedener Basen hoch substituieren bis zu einem DS von 3,0, s. Makromol. Chemie (1985) 17 – 29, der allerdings aus spektroskopischen Daten errechnet wurde. Die Angaben des Carbonatgehaltes in Mol-% lassen allerdings auf wesentlich geringere Substitutionsgrade im Bereich von maximal 1,5 schließen. In dieser Publikation wird darauf hingewiesen, daß die Reaktionsgeschwindigkeit und der

Substitutionsgrad von der Basizität der verwendeten Hilfsbase abhängt. Demnach werden die besten Ergebnisse mit Triethylamin erhalten. Trotz der hohen Substitutionsgrade ist dieses Verfahren aus den o.g. Gründen wegen des komplexen Lösungsmittelgemisches und der damit verbundenen schwierigen Aufarbeitung für technische Zwecke ungeeignet. Außerdem erfolgt unter den Reaktionsbedingungen eine Zersetzung der Acylhalogenide.

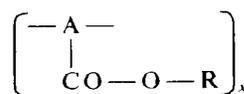
Verwendet man aromatische Chlorkohlensäureester, z.B. den p-Nitrophenylester, und arbeitet in Dimethylsulfoxid als Lösungsmittel für Dextran, so findet man einen wesentlich geringeren DS von ca. 0,3, wie sich aus der prozentualen Aktivierung von max. 30% (Anzahl der Carbonatgruppen pro 100 Anhydroglukoseeinheiten) errechnet. Außerdem zeigt sich, daß die Anzahl der Carbonatgruppen während der Reaktion durch ein Maximum verläuft, also die Carbonatgruppe unter den Reaktionsbedingungen nicht beständig ist (Makromol. Chem. 186, 2455 bis 2460 (1985)).

Ähnliches gilt für Umsetzungen mit aromatischen Chlorkohlensäureestern an gelförmiger Sepharose, die in trockenem Pyridin/Aceton-Gemisch suspendiert wird (Biochemistry International 4 (1982), 629 – 635). Man erhält nur einen geringen DS bis zu 0,28 (errechnet aus der Angabe von max. 1,8 mmol aktiven Gruppen pro g Polymer).

Nach dem derzeitigen Stand ist kein Verfahren verfügbar, nach dem man in heterogener Phase, d.h. bei relativ hoher Konzentration an Polysaccharid unter Vermeidung von hochviskosen Lösungen hochsubstituierte Polysaccharid-Carbonate herstellen könnte, insbesondere fehlen Verfahren zur Herstellung von hochsubstituierten, aromatischen Polysaccharid-Carbonaten, die verschiedene reaktive Carbonatbindungen aufweisen und für weitere Substitutionsreaktionen besonders geeignet sind. Nichtdestoweniger besteht ein hohes technisches Interesse an derartigen Polymeren (Carbohydrate Research 26 (1973), 401 bis 408, S. 402 und 407).

Aufgabe der Erfindung war es, neue hochsubstituierte Polysaccharidcarbonate bereitzustellen.

Gegenstand der Erfindung sind daher Polysaccharidcarbonate mit wiederkehrenden Einheiten der Formel I



worin bedeuten

A eine Monosaccharideinheit,

R einen aliphatischen oder cycloaliphatischen Rest mit 1 bis 18 C-Atomen, einen araliphatischen Rest mit 7 bis 12 C-Atomen, einen gegebenenfalls mit Halogen, NO_2 , Phenyl, COOR^1 , OR^1 oder einen mit einem C_1 – C_6 -Aliphaten substituierten aromatischen Rest mit 6 bis 12 C-Atomen,

R^1 Alkyl mit 1 bis 4 C-Atomen,

x eine Zahl von 0,5 bis 3,0.

In einer bevorzugten Ausführungsform bedeuten:

R einen aliphatischen Rest mit 1 bis 6 C-Atomen, einen aromatischen Rest mit 6 bis 10 C-Atomen, gegebenenfalls substituiert mit Cl, CH_3 , NO_2 , OCH_3 und COOCH_3 und

x eine Zahl von 0,8 bis 3,0,

A eine Monosaccharideinheit abgeleitet von einer Hexose oder Pentose.

In einer besonders bevorzugten Ausführungsform be-

deuten:

R CH₃, C₂H₅, Phenyl, Chlorphenyl, Nitrophenyl und Naphthyl und

x eine Zahl von 1,0 bis 3,0,

insbesondere

R Phenyl und

x eine Zahl von 1,0 bis 3,0.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist auch ein Verfahren zur Herstellung von Polysaccharidcarbonaten durch Umsetzung von Polysacchariden mit Kohlen-
säureestern, vorzugsweise Chlorkohlensäureester, in
Gegenwart einer Base, dadurch gekennzeichnet, daß
man das Polysaccharid in heterogener Phase gegeben-
enfalls nach Vorbehandlung mit der Base in Gegen-
wart von vorzugsweise mindestens 0,5 Gew.-% Feuch-
tegehalt, bezogen auf das Polysaccharid, mit Kohlen-
säureester bei Temperaturen zwischen vorzugsweise 10
und 120°C vorzugsweise mindestens 3 Stunden reagie-
ren läßt.

Gegenstand der Erfindung sind auch Polysaccharid-
carbonate hergestellt durch Acylierung von Polysacchar-
riden mit Kohlenensäureestern in Gegenwart einer Base
in heterogener Phase, dadurch gekennzeichnet, daß die
Polysaccharidcarbonate einen Substitutionsgrad von
0,5–3,0 bezogen auf die Monosaccharideinheit aufwei-
sen, die Polysaccharidcarbonate bei 20°C zu maximal 20
Gew.-% in Chloroform löslich sind und das von den
Carbonatgruppen maximal 30% bevorzugt maximal
20% besonders bevorzugt maximal 10% cyclisch sind.

Nach dem Stand der Technik muß dies in mehr als
einer Hinsicht überraschen: Zunächst sind selbst in ho-
mogener Lösung von Polysacchariden nur in Ausnah-
mefällen hohe Carbonatgehalte zu erreichen. Die bisher
offensichtlich besonders schwierig zugänglichen aroma-
tischen Carbonate lassen sich trotz der größeren Raum-
erfüllung der aromatischen Reste sehr gut herstellen.
Nach den übereinstimmenden Verfahrensweisen (nied-
rige Temperatur, kurze Reaktionszeit) aller bisherigen
Bearbeiter und nach den vorliegenden Beobachtungen
der Zersetzlichkeit der Carbonate und der Chlorkohlen-
säureester wären unter den erfindungsgemäßen Bedin-
gungen kaum Carbonatsubstitution, schon gar nicht hohe
Substitutionsgrade zu erwarten gewesen. Erstaunlich
ist auch, daß keine cyclischen Carbonate gebildet wer-
den, was nach vorliegenden Ergebnissen offensichtlich
schwer zu vermeiden ist. Besonders aromatische Carbo-
nate sollten wegen der lockeren Bindung des aromati-
schen Teils leicht in cyclische Carbonate übergehen.

Geeignete Ausgangsmaterialien zur Herstellung der
erfindungsgemäßen Polysaccharidcarbonate sind bei-
spielsweise Polyglucosane wie Cellulose, die verschie-
denen Derivate der Cellulose wie Methylcellulose oder
gemischte Celluloseether wie Methyl-hydroxyethyl-cel-
lulosen, Carboxymethylcellulose, ihre verschiedenen
Salze mit Natrium-, Kalium-, Calcium- oder Ammonium-,
besonders quartären Ammoniumionen; Cellulose-
sulfat mit verschiedenen Gegenionen, etwa des Natri-
ums, Kaliums, Calciums, Ammoniums und quartärer
Ammoniumgruppen;

Stärke, Dextrine, Glycogen;

Polyfructosane wie Inulin und Graminin;

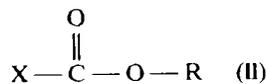
Polymannosane, Polygalactosane;

auch gemischte Polysaccharide wie Hemicellulosen, fer-
ner Polyxylosane und Polyarabinsane, sowie auch He-
teropolysaccharide wie Gellan, Xanthan und Pullulan.

Bevorzugte Ausgangsprodukte sind Cellulose und ihre
Derivate, Stärke und Dextrine, besonders bevorzugt
sind Cellulose, Methylcellulose, Ethylcellulose, Hy-

droxyethylcellulose, Hydroxypropylcellulose, Carbox-
ymethylcellulose und deren Salze und Stärke.

Geeignete Kohlenensäureester sind insbesondere sol-
che der allgemeinen Formel



worin bedeuten

R wie bei der Formel (I) angegeben,

X Brom, Azol, insbesondere Triazol, Imidazol, Pyridini-
um, insbesondere Chlor.

Geeignete Basen für die Herstellung der erfindungs-
gemäßen Polysaccharid-Carbonate sind tertiäre Stick-
stoffbasen aus der aliphatischen, aromatischen und he-
terocyclischen Reihe wie Trimethylamin, Triethylamin,
Tributylamin, Dimethyl-cyclohexylamin, Diisopropyl-
ethylamin, Dicyclohexyl-methylamin, Dimethyl- β -meth-
oxyethylamin, N,N,N',N'-Tetramethylethylendiamin,
N,N,N',N'-Tetramethyl- β,β' -diamino-diethylether,
N,N'-Dimethylpiperazin, N-Methyl-morpholin und Dia-
zabicyclooctan, N,N-Dimethylanilin, N,N-Diethylanilin,
N,N,N',N'-Tetramethyldiaminobenzol, N,N-Dimethyl-
toluidin, N,N-Diethylxylidin, N,N-Dimethylanisidin und
N-Phenylmorpholin, Pyrazol, N-Alkylpyrazol, Imidazol,
N-Methylimidazol, Triazol, N-Ethyltriazol, N,N-Dime-
thylamino-imidazol, N,N-Diethylamino-triazol, Pyridin,
 α -, β -, γ -Picolin, die Lutidine, Collidin, Ethyl-methylpyri-
dine, N,N-Dialkylaminopyridine wie N,N-Dimethyl-
4-aminopyridin, Chinolin, Methylchinolin und Isochino-
lin.

Bevorzugt sind Triethylamin, Dimethylcyclohexyla-
min, Methylmorpholin, Dimethylpiperazin und Diazabi-
cyclooctan, Tetramethylethylendiamin, N,N-Dimethyl-
anilin und N,N-Dimethylanisidin, Imidazol, N-Methyl-
imidazol, N,N-Dimethylamino-imidazol, Pyridin, Chino-
lin und die Methyl- und Ethylpyridine, besonders bevor-
zugt aber sind Pyridin und die Methylpyridine.

Das Molverhältnis von Kohlenensäureester zu Mono-
saccharideinheit ist variabel und hängt davon ab, wel-
cher Substitutionsgrad erreicht werden soll. Im allge-
meinen sollte das Molverhältnis mindestens 0,8 : 1 be-
tragen. Entsprechend sollte zur Erzielung höherer Sub-
stitutionsgrade ein Überschuß an Kohlenensäureester pro
Mol Saccharid-Einheit eingesetzt werden. Das Molver-
hältnis kann bis zu 10 : 1 betragen. Häufig ist dies jedoch
wenig ökonomisch, so daß Verhältnisse zwischen 0,8 : 1
bis 6 : 1, bevorzugt 1 : 1 bis 4 : 1, eingesetzt werden.

Selbstverständlich kann man nach dem erfindungs-
gemäßen Verfahren auch Substitutionsgrade unter 0,5 ein-
stellen. Dazu müssen dann entsprechend geringere
Mengen an Kohlenensäureester verwendet oder die Reak-
tionszeiten verkürzt werden.

Das Molverhältnis von Base zu Kohlenensäureester
sollte mindestens 1 : 1 betragen. Man kann auch einen
Überschuß an Base einsetzen, so daß das Molverhältnis
von Base zu Chloester zwischen etwa 1 : 1 bis 10 : 1
liegen kann. So ist es möglich, die Reaktion ohne zusätz-
liches Dispersionsmedium in einem Überschuß der Base
vorzunehmen.

Die Reaktion kann also mit und ohne zusätzliches
Dispersionsmedium durchgeführt werden. Geeignete
Dispersionsmedien sind unter den Reaktionsbedingun-
gen inerte Lösungsmittel wie aliphatische und aromati-
sche Kohlenwasserstoffe, Halogenkohlenwasserstoffe,
Ether, Ester, Ketone, Carbonsäureamide und Carbon-

säurenitrile.

Genannt seien beispielsweise Cyclohexan, Pentan, Heptan, Isooctan, Benzol, Toluol, Methylenchlorid, Chloroform, Dichlorethan, Trichlorethylen, Chlorbenzol, Dichlorbenzol, Brombenzol, Diethylether, Diisopropylether, Dibutylether, Dioxan, Benzodioxan, Anisol, Dimethoxybenzol, Ethylenglykoldimethylether, Diethylenglykol-dimethylether, Essigsäureethylester, Essigsäurebutylester, Propionsäureethylester, Buttersäureethylester, Benzoesäureethylester, Malonsäurediethylester, Bernsteinsäurediethylester, Aceton, Methylethylketon, Diethylketon, Methylisopropylketon, Acetophenon, Cyclohexanon, Formamid, Methylformamid, Dimethylformamid, Dimethylacetamid, Tetramethylharnstoff, N,N-Dimethyl-ethylenharnstoff, N,N-Dimethyl-2,6-diaza-4-oxa-cyclohexanon, N-Methylpyrrolidon, N-Methylcaprolactam, Acetonitril, Propionitril, Butyronitril, Benzonitril, Adiponitril, β -Methoxy-propionitril und β -Cyano- β -methoxydiethylether.

Die Dispersionsmediummenge soll so bemessen sein, daß sich eine gut rührbare Suspension bildet.

Ausgangsmaterialien, Reagentien, Basen und Solventien sollten im wesentlichen wasserfrei sein. Deshalb ist es erforderlich, die Reaktionspartner und Dispersionsmedien von überschüssigem Wasser zu befreien oder eine entsprechend größere Menge an Chlorkohlensäureester zu verwenden, um damit überschüssiges Wasser zu kompensieren. Dies ist jedoch ein wenig ökonomisches Verfahren. Vorteilhafter ist eine Trocknung der gesamten Einsatzmaterialien mit üblichen Mitteln und Methoden, beispielsweise bei erhöhter Temperatur im Vakuum, durch azeotrope Destillation, durch Trocknen über Alkalihydroxiden wie NaOH oder KOH oder Erdalkalihydroxiden oder -oxiden, wie $\text{Ca}(\text{OH})_2$ oder CaO, über entwässerten Salzen wie Natriumsulfat oder Kupfersulfat oder über Molekularsieben, die sich leicht regenerieren lassen.

Wird dabei das Wasser soweit entzogen, daß die Polysaccharide nur noch das nicht entfernbare gebundene Wasser enthalten, so ist die Reproduzierbarkeit der Umsetzung gefährdet und man setzt deshalb mindestens 0,5 Gew.-% bezogen auf das umzusetzende Polysaccharid zu. Der Wasserzusatz ist nach oben durch ökonomische Überlegungen begrenzt, da ein Teil des Acylierungsmittels verloren geht, deshalb gibt man in der Regel 0,5 bis 5 Gew.-%, bevorzugt 0,8 bis 4,0 Gew.-%, besonders bevorzugt 1,0 bis 3,0, hinzu. Der Kristallwasser-Gehalt von Polysacchariden ist unterschiedlich und kann durch geeignete Analysemethoden bestimmt werden (vgl. "Starch Chemistry and Technology" ed. by R.L. Whistler, J.N. Bemiller, E.F. Paschall 1983 sec. Ed. S. 214 bis 219, Academic Press Inc. N.Y.).

Der Feuchtegehalt von Cellulose wird nach der Analyse-methode vom Verein der Zellstoff- und Papier-Chemiker und -Ingenieure, Merkblatt IV/42/67 vom 23.10.1967 bestimmt.

Für Cellulose beträgt er beispielsweise je nach Typ und Herkommen zwischen 2 und 4 Gew.-%. Angaben über gebundenes Wasser oder Feuchtegehalt können der einschlägigen Literatur entnommen werden (vgl. K. Götze: Chemiefasern, Bd. 1, S. 264, 3. Aufl. 1964 Springer Verlag).

Da der Ester in der Regel wasserfrei ist, wird die fehlende Wassermenge im allgemeinen der Polysaccharidsuspension vor der Dosierung des Esters beige-mischt. Die Reaktion wird zweckmäßigerweise so durchgeführt, daß man das Polysaccharid mit der Base, gegebenenfalls zusätzlichem Wasser und gegebenen-

falls dem Dispersionsmedium, das das Polysaccharid nicht löst, vorgelegt, je nach Art des Polysaccharids gegebenenfalls eine Vorbehandlung anschließt und dann den Kohlensäureester zudosiert.

Eine Vorbehandlung erfolgt zweckmäßig dann, wenn das Polysaccharid, wie im Falle der Cellulose für die Umsetzung aufgeschlossen werden soll. Die Temperatur kann zwischen 10 und 120°C variieren und ist nicht kritisch. Die Zeit für die Vorbehandlung ist ebenfalls nicht kritisch. Sie kann zwischen mehreren Minuten und vielen Stunden liegen. In der Regel liegt sie zwischen 1 bis 30 h. Eine solche Vorbehandlung ist jedoch nicht zwingend vorgeschrieben, da der notwendige Aufschluß auch während der Umsetzung erfolgen kann.

Man kann auch mit wäßrigem Alkalihydroxid vorbehandelte, anschließend von Alkalihydroxid und überschüssigem Wasser befreite Polysaccharide in die Reaktion einsetzen. Dies kann besonders bei Cellulosen in einzelnen Fällen vorteilhaft sein und aufgrund eines besseren Aufschlusses den Substitutionsgrad noch etwas erhöhen. Dafür eignen sich besondere 8 bis 25% Natronlaugen, die anschließend mit Wasser ausgewaschen werden und das Wasser mit Alkoholen wie Isopropanol oder der Hilfsbase. Der Alkohol kann durch Trocknen oder Verdrängen mit dem Dispersionsmedium für die Umsetzung entfernt werden.

Der Kohlensäureester wird mit einer solchen Geschwindigkeit zudosiert, daß die dabei freiwerdende Wärme kontrolliert abgeführt werden kann.

Die Reaktionstemperatur beträgt im allgemeinen zwischen 10 und 120°C, vorzugsweise 15° und 100°C, besonders bevorzugt 20° und 90°C. Je empfindlicher das Polysaccharid ist, desto niedriger wird man die Temperatur wählen.

Die Reaktionsdauer hängt von der Art des Polysaccharids ab und von der gewählten Temperatur. Je besser die Polysaccharide aufgeschlossen sind, desto kürzer kann die Reaktionszeit sein. Um einen ausreichenden DS zu erzielen, sollte sie jedoch 3 h nicht unterschreiten. Längere Reaktionszeiten sind im Gegensatz zu den o.a. diskutierten Literaturangaben jedoch nicht schädlich und führen in der Regel zu einem weiteren Anstieg des DS. Für eine möglichst vollständige Nutzung des Acylierungsreagenzes empfiehlt sich also eine verlängerte Reaktionszeit, die natürlich zusammen mit anderen ökonomischen Fakten und einer gegebenenfalls möglichen Schädigung eines empfindlichen Polysaccharids betrachtet werden muß.

Die Aufarbeitung der Polysaccharidcarbonate erfolgt nach an sich bekannten Methoden und richtet sich natürlich nach der Natur des umgesetzten Polysaccharids. Sie gestaltet sich besonders einfach, wenn man nach Abtrennen des flüssigen Teils des Reaktionsgemisches das Reaktionsprodukt durch Waschen mit geeigneten inerten Lösungsmitteln von den anhaftenden Resten des flüssigen Reaktionsgemisches befreien kann. Dabei sollte weder Lösung noch Quellung erfolgen. Die geeigneten Lösungsmittel müssen von Fall zu Fall durch Versuche ermittelt werden. Vielfach sind die o.a. Lösungsmittel brauchbar. Häufig können auch Alkohole oder Wasser verwendet werden.

Die nach dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellten erfindungsgemäßen Polysaccharidcarbonate besitzen Substitutionsgrade von 0,5 bis 3,0, bevorzugt von 0,8 bis 3,0, besonders bevorzugt von 1,0 bis 3,0. Selbstverständlich können nach dem erfindungsgemäßen Verfahren auch Polysaccharidcarbonate mit geringeren Substitutionsgraden von kleiner 0,5 bis 0,1 herge-

stellt werden, falls dies gewünscht wird.

Die erfindungsgemäßen Polysaccharidcarbonate, besonders die Phenylcarbonate, sind hervorragende Ausgangsprodukte zur Herstellung verschiedener weiterer Derivate, besonders zur Herstellung von Carbamaten und zur Fixierung von katalytisch aktiven Spezies, z.B. von Enzymen. Sie können auch durch Umsetzung mit Polyaminen in basische Polysaccharide umgewandelt werden, die als basische Ionenaustauscher geeignet sind. Derartige basische Polysaccharide können auch durch Umsetzung mit Alkylierungsmitteln in quartäre Ammoniumgruppen enthaltende Polysaccharide übergeführt werden.

Durch die hohen Substitutionsgrade der Carbonate lassen sich entsprechend hohe Substitutionsgrade bei der Carbamatbildung und der Kationisierung und damit höhere Effizienz bei der Anwendung erreichen. Kationische Polysaccharide jedoch sind begehrte Filterhilfsmittel für medizinische Filter, Hilfsmittel für die Papierherstellung, Zusätze zu kosmetischen Reinigungsmitteln, Flockungsmittel für die Abwasserklärung (siehe auch M. Langer, Wochenblatt für Papierfabrikation 1978 (18), 690 bis 693).

Je nach eingesetztem Polysaccharid können auf dem o.a. Wege sowohl unlösliche, feste wie auch lösliche, basische oder kationische Polysaccharide hergestellt werden.

Geht man beispielsweise von hochmolekularen Cellulosen aus, so gewinnt man unlösliche Produkte mit faseriger Struktur, die hervorragend geeignet sind zur Herstellung von Filtermaterialien oder zur Enzymfixierung.

Aus Stärke beispielsweise sind lösliche Produkte zugänglich. Ähnliches gilt für Polysaccharide mit kleinerem Molekulargewicht wie Dextrine. Auch aus Celluloseethern können lösliche, basische und kationische Produkte erhalten werden. Geeignet sind dafür beispielsweise Methylcellulose, Ethylcellulose und Carboxymethylcellulose.

Solche löslichen Produkte können vorteilhaft für die Papierherstellung, als Flockungsmittel und für Reinigungsmittel eingesetzt werden.

Die erfindungsgemäßen Polysaccharidcarbonate sind hervorragend geeignet für weitere Umsetzungen, vor allem für die Herstellung von Carbamaten sowie basische Polysaccharidurethanamine. Insbesondere sind die so hergestellten basischen Polysaccharide hervorragend geeignet für die Herstellung kationischer Polysaccharide.

Beispiele

Anmerkungen

Die Molangaben zu den Mengen an Polysaccharid beziehen sich auf die Monomereinheit. Auch wenn es nicht besonders erwähnt ist, werden alle Reaktionen an suspendiertem, nicht gelöstem Polysaccharid durchgeführt. Elementaranalysen werden in der Regel an bei 105°C im Vakuum getrockneten Proben vorgenommen.

Beispiel 1

Eine Suspension von 200 g (~ 1,25 Mol) einer luftgetrockneten handelsüblichen Fichtencellulose mit einem Feuchtegehalt von 6 bis 7 Gew.-% in 900 g über KOH getrocknetem Pyridin und 2,5 l über CaCl₂ getrocknetem Benzol wurde 20 h bei Raumtemperatur gerührt, über 3 h tropfenweise bei Raumtemperatur mit 785 g

(5,0 Mol) Phenylchlorkohlensäureester versetzt, 70 h bei Raumtemperatur und dann noch 6 h bei 80°C gerührt. Nach Abkühlen und Absaugen wurde 1 x mit Benzol, 2 x mit Isopropanol und 3 x mit Wasser gründlich gewaschen und 3 h bei 105°C im Vakuum getrocknet. Ausbeute: 656 g eines trockenen Pulvers

Elementaranalyse: C 60,7% H 4,3% O 32,6%
Der DS liegt um 3.

Beispiel 2

106 g (~ 0,5 Mol) einer Hydroxyethylcellulose mit einem Wassergehalt von 6,5 Gew.-% und einem DS von 1,1 werden in 1 l Benzol und 198 g (2,5 Mol) Pyridin (beide getrocknet) suspendiert und nach 20 h Rühren bei 50°C im Verlaufe von 2 h mit 392 g (2,5 Mol) Chlorkohlensäurephenylester versetzt. Nach weiteren 20 h Rühren bei 80°C wird abgekühlt, abgesaugt mit Benzol und Isopropanol, salzfrei gewaschen und im Hochvakuum bei 50°C bis zur Gewichtskonstanz getrocknet. Ausbeute: 260 g mit einem DS von 2,4.

Elementaranalyse: C 59,4% H 4,7%
(Ausgangsprodukt: 46,2% 7,5%)
IR-Spektrum starke Carbonat-CO-Bande bei 1770 cm⁻¹.

Beispiel 3

Eine Matte aus langfaseriger handelsüblicher Cellulose wird zerpfückt über Nacht in Wasser gequollen, die Flocken im Starmix zerkleinert, abgesaugt und gepreßt, ca. 40 h bei 105°C im Vakuum bis zur Gewichtskonstanz getrocknet und noch vorhandene Flocken im Starmix zerfasert.

*) Zeolith A der Bayer AG

81 g (0,5 Mol) der so vorbereiteten Cellulose werden in 1,5 l Methylenchlorid und 158 g (2,0 Mol) Pyridin (beide über Baylith T 144 *) getrocknet) nach Zugabe von 2,5 g (0,14 Mol) Wasser suspendiert und 20 h bei Raumtemperatur vorbehandelt. Bei 20 bis 25°C werden in 3 h 235,5 g (1,5 Mol) Chlorkohlensäurephenylester zutropft und das Gemisch wird noch 20 h bei 25°C und 5 h bei 45°C gerührt. Nach Abkühlen, Abdrücken, Waschen mit Methylenchlorid und Isopropanol wird der Filtrückstand bei 50°C im Vakuum bis zur Gewichtskonstanz getrocknet.

Ausbeute: 141 g faseriges Material

Elementaranalyse: C 55,0% H 5,1%
DS 1,0 bis 1,2.

Wiederholt man diesen Versuch mit der hochgetrockneten Cellulose ohne Wasserzusatz, so findet keine Umsetzung statt.

Beispiel 4

Zu einer Suspension von 183 g (1 Mol) Methylcellulose (4 bis 5% H₂O) mit einem Substitutionsgrad von 1,4 in 316 g (4,0 Mol) Pyridin und 2,0 l Methylenchlorid (beide getrocknet mit Molekularsieb Baylith T 144), die 15 h bei Raumtemperatur gerührt wurde, tropft man in 3 h 314 g (2,0 Mol) Chlorkohlensäurephenylester bei Raumtemperatur hinzu, rührt noch 20 h bei 20 bis 25°C, saugt ab, wäscht mit Methylenchlorid und Isopropanol salzfrei und trocknet im Vakuum bei 50°C bis zur Gewichtskonstanz.

konstanz. Man erhält 316 g eines lockeren Materials mit einem DS von 1,3.

Elementaranalyse: C 58,6% H 5,29%
(Methylcellulose: 49,2% 7,1%).

Beispiel 5

Zu einer Suspension von 46 g (0,25 Mol) Methylcellulose (DS 1,4; ca. 5% H₂O) in 800 ml Benzol und 79 g Pyridin (1,0 Mol), die 15 h bei 25°C gerührt worden war, tropft man in 3 h 109 g (1,0 Mol) Chlorkohlensäureethylester bei RT zu und hält noch 5 h bei 22 bis 25°C. Man saugt ab, wäscht mit Benzol und Isopropanol chloridfrei und trocknet im Vakuum bei 50°C bis zur Gewichtskonstanz.

Ausbeute: 67 g mit einem DS von 1,0

Elementaranalyse: C 48,6% H 6,6%
IR-Spektrum: starke Carbonat-CO-Bande bei 1770 cm⁻¹.

Beispiel 6

Zu einer Suspension von 183 g (1,0 Mol) Methylcellulose (ca. 5% H₂O, DS 1,4), 316 g (4,0 Mol) Pyridin und 1,5 l Methylenechlorid (beide mit Zeolith A getrocknet) tropft man in 3 h 47 g (0,30 Mol) Chlorkohlensäurephenylester und 20 h bei 25°C und 5 h bei 45°C. Nach Aufarbeitung mit Methylenechlorid und Isopropanol und Trocknen bei 50°C erhält man 210 g.

Beispiel 7

162 g (1,0 Mol) Fichtencellulose (6% H₂O) werden 3 h mit 18%iger NaOH behandelt, abgesaugt, mit Wasser alkalifrei gewaschen und mit Pyridin wasserfrei. Zu der Suspension in Pyridin gibt man in 2 h 314 g (2 Mol) Chlorameisensäurephenylester und hält 12 h bei 80°C. Man saugt ab, wäscht mit Isopropanol oder Wasser und trocknet bei 50°C im Vakuum.
Ausbeute: 439 g, DS ca. 2.

Beispiel 8

53 g (0,25 Mol) Hydroxyethylcellulose (6–7% H₂O, DS 1,1), 100 g Pyridin und 100 g Chlorkohlensäurephenylester werden in Benzol 24 h bei 20°C und 5 h bei 80°C gerührt. Man wäscht nach Absaugen mit Isopropanol und trocknet im Vakuum bei 50°C.
Ausbeute: 100 g mit einem DS von 1,3–1,4.

Elementaranalyse: C 55,3% H 6,5%.

Beispiel 9

100 g (0,625 Mol) Stärke, 24 h bei Raumtemperatur in 197,5 g (2,5 Mol) Pyridin und 1 l Benzol gerührt, werden in 4 h tropfenweise mit 290 g (1,85 Mol) Chlorkohlensäurephenylester versetzt und noch 10 h bei Raumtemperatur und 20 h bei 80°C gerührt. Absaugen, waschen mit Isopropanol/Wasser (1 : 2) und Trocknen im Hochvakuum ergibt einen schwach rosa gefärbten Feststoff.
Ausbeute: 200 g, DS 1,5

Elementaranalyse: C 58,9% H 4,5%
IR-Spektrum: starke Carbonat-CO-Bande.

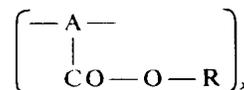
Beispiel 10

44 g (0,25 Mol) einer Methylcellulose mit ca. 5% Wasser und einem DS von 1,0, 79 g (1,0 Mol) Pyridin und 600 ml Chloroform werden 15 h bei 65°C gerührt, in 3 h bei 10°C tropfenweise mit 157 g (1,0 Mol) Chlorkohlensäurephenylester versetzt, 13 h bei 50 bis 60°C gerührt, abgesaugt, chloridfrei gewaschen und getrocknet.
Ausbeute: 106 g mit einem DS von 2,0

Elementaranalyse: C 60,2% H 4,3%.

Patentansprüche

1. Polysaccharidcarbonate der allgemeinen Formel



worin bedeuten

A eine Monosaccharideinheit,
R einen aliphatischen oder cycloaliphatischen Rest mit 1 bis 18 C-Atomen, einen araliphatischen Rest mit 7 bis 12 C-Atomen, einen gegebenenfalls mit Halogen, NO₂, Phenyl, COOR¹, OR¹ oder einen mit einem C₁–C₆-Aliphaten substituierten aromatischen Rest mit 6 bis 12 C-Atomen,
R¹ Alkyl mit 1 bis 4 C-Atomen,
x eine Zahl von 0,5 bis 3,0,

wobei die Polysaccharidcarbonate bei 20°C zu maximal 20 Gew.-% in Chloroform löslich sind und von den Carbonatgruppen maximal 30% cyclische Carbonatgruppen sind.

2. Polysaccharidcarbonate gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß bedeuten:

R einen aliphatischen Rest mit 1 bis 6 C-Atomen, einen aromatischen Rest mit 6 bis 10 C-Atomen gegebenenfalls substituiert mit Cl, CH₃, NO₂, OCH₃ und COOCH₃ und
x eine Zahl von 0,8 bis 3,0.

3. Polysaccharidcarbonate gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß bedeuten:

R CH₃, C₂H₅, Phenyl, Chlorphenyl, Nitrophenyl und Naphthyl und
x eine Zahl von 1,0 bis 3,0.

4. Polysaccharidcarbonate gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß bedeuten:

R Phenyl und
x eine Zahl von 1,0 bis 3,0.

5. Polysaccharidcarbonate gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß A eine Hexose- oder Pentose-Einheit bedeutet.

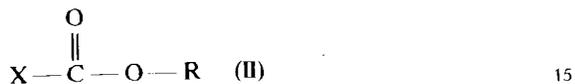
6. Polysaccharidcarbonate gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Saccharideinheiten A zu Cellulose oder Derivaten davon verknüpft sind.

7. Verfahren zur Herstellung von Polysaccharidcarbonaten durch Umsetzung von Polysacchariden mit Kohlensäureestern in Gegenwart einer Base, dadurch gekennzeichnet, daß man die Polysaccharide in heterogener Phase, gegebenenfalls nach Vorbehandlung mit der Base, in Gegenwart von Wasser mit wenigstens einem Kohlensäureester umsetzt.

8. Polysaccharidcarbonate hergestellt durch Acylierung von Polysacchariden mit Kohlensäureestern

in Gegenwart einer Base in heterogener Phase, dadurch gekennzeichnet, daß die Polysaccharidcarbonate einen Substitutionsgrad von 0,5–3,0 bezogen auf die Monosaccharideinheit aufweisen, die Polysaccharidcarbonate bei 20°C zu maximal 20 Gew.-% in Chloroform löslich sind und daß von den Carbonatgruppen maximal 30% cyclisch sind.

9. Polysaccharidcarbonate gemäß Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, daß der Kohlensäureester folgender Formel entspricht



worin bedeuten

R einen aliphatischen oder cycloaliphatischen Rest mit 1 bis 18 C-Atomen, einen araliphatischen Rest mit 7 bis 12 C-Atomen, einen gegebenenfalls mit Halogen, NO₂, Phenyl, COOR¹, OR¹ oder einen mit einem C₁–C₆-Aliphaten substituierten aromatischen Rest mit 6 bis 12 C-Atomen,

R¹ Alkyl mit 1 bis 4 C-Atomen,

X Brom, Azol, insbesondere Triazol, Imidazol, Pyridinium, insbesondere Chlor.

10. Polysaccharidcarbonate nach Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, daß der Kohlensäureester ein Chlorkohlensäureester ist.

– Leerseite –